Document made available under the Patent Cooperation Treaty (PCT)

International application number: PCT/EP05/051404

International filing date: 27 March 2005 (27.03.2005)

Document type: Certified copy of priority document

Document details: Country/Office: FR

Number: 0403905

Filing date: 13 April 2004 (13.04.2004)

Date of receipt at the International Bureau: 14 October 2005 (14.10.2005)

Remark: Priority document submitted or transmitted to the International Bureau in

compliance with Rule 17.1(a) or (b)





BREVET D'INVENTION

CERTIFICAT D'UTILITÉ - CERTIFICAT D'ADDITION

COPIE OFFICIELLE

Le Directeur général de l'Institut national de la propriété industrielle certifie que le document ci-annexé est la copie certifiée conforme d'une demande de titre de propriété industrielle déposée à l'Institut.

Fait à Paris, le 12 SEP. 2005

Pour le Directeur général de l'Institut national de la propriété industrielle Le Chef du Département des brevets

Martine PLANCHE

INSTITUT
NATIONAL DE
LA PROPRIETE
INDUSTRIELLE

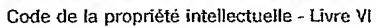
SIEGE
26 bis, rue de Saint-Petersbourg
75800 PARIS cedex 08
Téléphone : 33 (0)1 53 04 53 04
Télécopie : 33 (0)1 53 04 45 23
www.inpi.fr





BREVET D'INVENTION

CERTIFICAT D'UTILITÉ





26 bis, rue de Saint Pétersbourg - 75800 Paris Cedex 08

Pour vous informer: INPI DIRECT

DIRECT

0,15 € TTC/mm

REQUÊTE EN DÉLIVRANCE page 1/2

	974	
7 18	23	E
	5	3.
H 138		3.0
		R:

élécopie : 33 (0)1 53 04	+ 52 65		Cet imprime	é est à remplir lisib	blement à l'encre noire	DB 540 @ W / 030103
REMISE DES PIÈCES DATE LIEU 99	Réservé à l'INPI		ÀQ		DEMANDEUR OU DU MAN ONDANCE DOIT ÊTRE ADR ert	
N° D'ENREGISTREMENT NATIONAL ATTRIBUÉ PAR L'			Allée d	des Chériniers GIVARLAIS		
DATE DE DÉPÔT ATTRIBUÉ! PAR L'INPI	1 3 AVR. 20114					
Vos références po (facultatif) DVG_			M			
Confirmation d'u	ın dépôt par télécopie	N° attribué par	r l'INPI à la t	télécopie		
2 NATURE DE L	LA DEMANDE	Cochez l'une des	; 4 cases su	iivantes		
Demande de b	orevet	X				
Demande de c	certificat d'utilité					
Demande divis	sionnaire					
	Demande de brevet initiale	N°		Date	;	
ou dema	ande de certificat d'utilité initiale	No		Date	: []	
	on d'une demande de en Demande de brevet initiale	N°	-	Date		}
	NVENTION (200 caractères ou			ic .		, .
	Appareillage pour modifier		désexcitat	ion des nucléide	es isomères.	
	, the sum of the sum o		**			. 18
				•		
DÉCLARATIO	ON DE PRIORITÉ	Pays ou organisation	on . 1	NIO		
OU REQUÊTE	E DU BÉNÉFICE DE	Date		No		
LA DATE DE	DÉPÔT D'UNE	Pays ou organisation Date	on lll]	N°		
DEMANDE A	ANTÉRIEURE FRANÇAISE	Pays ou organisation	ion	•		
	E to an interpretation of the control of the contro	Date 1		No		
		S'il y a d'a	utres priori	ités, cochez la c	ase et utilisez l'imprimé	é «Suite»
5 DEMANDEUR	R (Cochez l'une des 2 cases)	Personne i	morale	🔀 Pe	ersonne physique	
Nom ou dénominati	tion sociale	DESBRANDES				
Prénoms		Robert				
Forme juridiqu	ue	A pro- of deliberal delibe		Principles of State o		
N° SIREN				The second secon	MP A PAY OF WILKER IN SINCE BAT SHOWER MY TO A 12 HOUSE IN SIGN SECTION FROM THE	
Code APE-NAF	F			در القواد و القواد القود القودو و القود و ا		-1
Domicile	Rue	Allée des Chérir	niers			
ou siège	Code postal et ville	[0 3 1 9 0]				
4 .	Pays	France				
Nationalité	**					***
N° de télépho		04 70 06 00 37		N° de télécopie (fac	cultatif)	
Adresse electr	tronique (facultatif)	rdesbrandes@v			FT# 100 9	
		S'II ya plus d	l'un demand	deur, cochez la c	case et utilisez l'imprim	é «Suite»



BREVET D'INVENTION CERTIFICAT D'UTILITÉ

REQUÊTE EN DÉLIVRANCE page 2/2



	ISE DES PIÈCES	Réservé à l'INPI			
DATE	ማ ማ	1 3 AVR. 2004			
LIEU	ツ °)				
No D	'ENREGISTREMENT				
1	ONAL ATTRIBUÉ PAR	CLINPI 0403905		DD 540 tv / 2020	
G	MANDATAIR			DB 540 W / 1912	
	Nom				
	Prénom				
	Cabinet ou So	nciété			
	Nationalité				
		permanent et/ou			
	de lien contra	•		,	
		Rue			
	Adresse	Code postal et ville			
		Pays			
	N° de télépho	1			
	N° de télécop				
		ronique <i>(facultatif)</i>		1	
1500					
7	INVENTEUR	(3)	Les inventeurs sont nécessairement des	s personnes physiques	
		urs et les inventeurs	✗ Oui		
	sont les mêm	es personnes	Non: Dans ce cas remplir le formu	laire de Désignation d'inventeur(s)	
Œ	RAPPORT DI	RECHERCHE	Uniquement pour une demande de brevet (y compris division et transformation)		
		Établissement immédiat			
		ou établissement différé			
			Choix à faire obligatoirement au dépôt (cf.	. Notice explicative Rubrique 8)	
9	RÉDUCTION		Uniquement pour les personnes physiqu	ies	
	DES REDEVA	INCES			
			Requise pour la première fois pour cette invention (joindre un avis de non-imposition) Obtenue antérieurement à ce dépôt pour cette invention (joindre une copie de la		
			décision d'admission à l'assistance gratuite ou	indiquer sa référence): AG	
10	SÉOUENCES	DE NUCLEOTIDES			
Beniferi		DES AMINÉS	Cochez la case si la description contient	une liste de séquences	
	Le support éle	ctronique de données est joint			
		de conformité de la liste de			
	séquences su	r support papier avec le			
	support électro	onique de données est jointe			
	Si vous avez	utilisé l'imprimé «Suite»,	4		
		ombre de pages jointes	1		
	SIGNATURE	DU DEMANDEUR		VISA DE LA PRÉFECTURE	
	OU DU MANI	DATAIRE	I aid	OU DE L'INPI	
	(Nom et qual	lité du signataire)	entre .		
			\mathcal{I}		
	D	ESBRANDE	· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·	C_1/2000	
		ーー・、イタンとに	-S HOBEAT		
, .		iomaior 1070 relative 2 Winform			

La loi n°78-17 du 6 janvier 1978 relative à l'informatique, aux fichiers et aux libertés s'applique aux réponses faites à ce formulaire. Elle garantit un droit d'accès et de rectification pour les données vous concernant auprès de l'INPI.



BREVET D'INVENTION CERTIFICAT D'UTILITÉ

REQUÊTE EN DÉLIVRANCE page 2/2

BR2

	Réservé à l'INPI			
REMISE DES PIÈCES DATE LIEU 5 ()	1 3 AVR. 2004			
N° D'ENREGISTREMENT	r and a second			
NATIONAL ATTRIBUÉ PA		DB 540 W / 191203		
MANDATAI	RE (s'il y a lieu)			
Nom		BESBRANDES		
Prénom		Robert		
Cabinet ou S	ociété			
Nationalité	:			
N °de pouvoi de lien contra	r permanent et/ou actuel	trangaise		
Adresse	Rue	Allée des Chérimers 1013/1901 GIVARUANC		
	Code postal et ville	1031901 GIVARLAND		
510 1	Pays	France		
	one (facultatif)			
N° de télécop				
	ronique (facultatif)			
INVENTEUR	(5)	Les inventeurs sont nécessairement des personnes physiques		
Les demander sont les même	urs et les inventeurs es personnes	Oui Non: Dans ce cas remplir le formulaire de Désignation d'inventeur(s)		
RAPPORT DE	ERECHERCHE	Uniquement pour une demande de brevet (y compris division et transformation)		
	Établissement immédiat			
	ou établissement différé			
		Choix à faire obligatoirement au dépôt (cf. Notice explicative Rubrique 8)		
RÉDUCTION DES REDEVA		Uniquement pour les personnes physiques Requise pour la première fois pour cette invention (joindre un avis de non-imposition) Obtenue antérieurement à ce dépôt pour cette invention (joindre une copie de la décision d'admission à l'assistance gratuite ou indiquer sa référence): AG		
SÉQUENCES DE NUCLEOTIDES ET/OU D'ACIDES AMINÉS		Cochez la case si la description contient une liste de séquences		
Le support élec	tronique de données est joint			
La déclaration séquences sur	de conformité de la liste de support papier avec le nique de données est jointe			
indiquez le no	utilisé l'imprimé «Suite», Imbre de pages jointes	1		
OU DU MAND	U DEMANDEUR ATAIRE té du signataire)	VISA DE LA PRÉFECTURE OU DE L'INPI		
	ESBRANDE	-S ROBERT Code		

La loi n°78-17 du 6 janvier 1978 relative à l'informatique, aux fichiers et aux libertés s'applique aux réponses faites à ce formulaire. Elle garantit un droit d'accès et de rectification pour les données vous concernant auprès de l'INPI.



BREVET D'INVENTION CERTIFICAT D'UTILITÉ



0403905

REQUETE EN DÉLIVATANCE

. Michael Strate College	Figure 1 Text	Paga suha Na
PENDE DES PIÈCES	VA E 1	R. 2004
國 (99	ा जा स्मिया	
H DENEGRICHEN BUIDER ATTREES	r R Čliviče:	
	pein co dijular (inclus)	DVG RD 21
a necession	GN DE PRIDATÉ	resource news in
	e du rénéfice de	Date: Transfer of the state of
	e depôt ivine	Para Qui strainteach
	HTEREFRE PRINCIPE	Cate 1
	A La Carrier Control of the last of the la	Pays ou crasing the last of th
de demardeu	Recess Seed on Vivolet & costal	Date
Non		VAN GENT
cu denomină	fon socialis	Marine at the state of the stat
Presidents.		Daniel Los
Formejustia	ua .	
Nº SIREN	- And the state of	
Code AFE-NA		
Demicie ou	Ric.	10927 Del Cano Avanua
	Code postel et ville	COURTAIN BROOK Rouge, Louisians
-1 4	Profs	TURA.
Nabonalité		
No de lescon	ne (Seedski	
N° do toboop		
ka ossepanicus	Color (<i>lichlay</i>) I Color Paristan I disco)	
Wóm	\$ 60-cales [[assidate number]]	Description princip E Phisones eligibles
of cascining	र्वित रेनेश्टरविक	
Prenoms		
Ferma jimidiqu	เอ้.	
Nº Siren		Thurst Carlot and and the control of
Code Reservat		
Domicia	Mis	
cui. slèga	Code postal et villa	
ta est	Fens	
Haponalité		
Nº de teléphor	vo (facultal)	
N de blecop	o recentally	
	minute (Sculety)	
ranceek D ease do ea ease som	in de la capatalis) Datable La da capatalis)	VEADE LA PRÉFECTURE ON DE L'IMPI Lan Gent, Danielle De Chet
	l de la companya de l	Van Gent, Danielle Dechet

Lo 49 nº 78-17 du 6 lamiter 1970 reletion à l'ansvincuities, aux rechiers et aux ilbérées s'opplique aux réponsées le ace de ce formulaire. Elle garantif un droit d'accès en cerrectioloxisten pour les connées sous concernant augrée de l'HIFT La présente invention concerne un procédé et un appareillage pour modifier la probabilité de désexcitation des nucléides isomères.

La probabilité de désexcitation d'un corps radioactif est reliée à la demi-vie, c'est à dire le temps nécessaire à la désexcitation de la moitié des noyaux radioactifs.

Cette probabilité est donnée la formule :

 $P = LN(2)/\lambda$

P, probabilité de désexcitation par minutes ; LN, logarithme naturel ;

 λ , demi-vie en minutes.

10

15

35

Par exemple, la demi-vie de l'indium 115^m normal est de 268 minutes. La probabilité de désexcitation d'un noyau par minutes est donc de 0,00258 ce qui représente une chance sur 387 par minute. Par indium 115^m normal, on désigne l'isomère excité classiquement et non comme stipulé dans cette invention.

Il existe de nombreux nucléides qui possèdent un état métastable (isomères) dont la demi-vie va, selon les isomères, de une seconde ou moins à 50 ans ou plus. Une 20 liste des principaux isomères est donnée dans le tableau 1. Dans cette table sont listés le symbole, l'abondance de l'isotope, la demi-vie des noyaux et l'énergie de la radiation gamma émise lors de la désexcitation. L'indium 25 115 par exemple possède un état métastable de 268 minutes (4,48 heures) de demi-vie comme le montre la figure 1. Il retourne à son état fondamental stable par transition isomérique en émettant un rayonnement gamma de 336,2 keV. La transition isomérique, comme la conversion interne, ne 30 donne pas lieu à un changement de numéro atomique. Dans son état normal, un isomère retourne à son état fondamental avec la demi-vie mentionnée dans le tableau 1. Certains noyaux isomères, comme Hafnium 178 ou Hafnium 179, émettent plusieurs gamma lors de leur retour à l'état fondamental.

Il est connu des hommes de l'art que la désexcitation

de l'isomère peut être accélérée par irradiation X ou gamma. Dans cette invention la demi-vie de l'isomère se modifie avec le temps sans l'intervention d'une irradiation, parfois appelée stimulation X ou gamma. De surcroît, la demi-vie obtenue dans le cadre de l'invention, varie dans le temps en étant plus courte au début de la vie de l'isomère, et plus longue par la suite comme le montre la figure 5 dans le cas de l'indium 115^m.

5

Les corps radioactifs ont une demi-vie rigoureusement

10 constante dans les limites des fluctuations statistiques.

Hors le cas des isomères irradiés selon les méthodes

décrites dans la présente invention ou la stimulation, il

est impossible de faire varier la demi-vie d'un isomère

radioactif. Cette invention résout donc un problème

15 technique en fournissant un corps radioactif avec une demi
vie variable sans stimulation et adaptable pour une

application donnée.

La probabilité de désintégration ou de désexcitation d'un corps radioactif n'est pas modifiée par un changement de son état physique ou chimique. En conséquence, les échantillons excités avec les techniques décrites dans cette invention peuvent être transformés par fusion, vaporisation, dissolution ou combinaison chimique après irradiation sans modification de leurs propriétés nucléaires.

Plusieurs isotopes peuvent exister naturellement ou être incorporés artificiellement dans les échantillons. Ces échantillons peuvent alors être des alliages ou des mélanges de plusieurs isotopes ayant in état métastable.

Dans ce cas, la demi-vie de chaque isotope excité selon l'invention peut être mesurée simultanément avec un spectrographe gamma connu de l'homme de l'art.

Différentes applications industrielles ou médicales sont possibles. Une réaction chimique par exemple peut demander une dose forte de rayonnement au début qui est suivie par une dose plus faible et durant longtemps. Il en est de même pour un traitement médical qui demande une évolution des doses dans le temps. L'utilisation de plusieurs isotopes dans le même échantillon est utilisée pour avoir simultanément des gamma de différentes énergies lors de la désexcitation naturelle des isotopes.

L'invention, dont la mise en œuvre sera détaillée dans la suite, n'est pas expliquée par les théories nucléaires admises présentement. En conséquence, elle ne découle pas d'une technique connue de l'homme de l'art.

10

15

20

25

30

Le procédé selon l'invention consiste à irradier, à l'aide de rayons gamma, un échantillon d'un élément ou plusieurs éléments possédant un état métastable d'une durée de demi-vie allant de moins d'une seconde à plusieurs années. La source d'irradiation peut être soit un isotope radioactif, soit un accélérateur linéaire de particules, telles que des électrons, des particules alpha ou des protons, qui par effet de Bremstrahlung produisent des rayons gamma.

Dans le cas de la source radioactive, les rayons gamma doivent être émis en cascade par le même noyau. Par exemple, une émission en cascade est fournie par le cobalt 60, comme le montre la figure 2. Les rayons gamma émis doivent avoir une énergie suffisante pour effectuer une transition isomérique inverse, c'est à dire faire passer le noyau de son état fondamental à l'état métastable. Dans le cas de l'indium 115, par exemple, l'énergie nécessaire est de 1080 keV, condition qui est remplie par les deux rayons gamma du cobalt 60. On voit sur la figure 2 que l'un des gamma a une énergie de 1173 keV avec 99,90% chance de se produire, et l'autre 1332 keV avec 99,98% chance de se produire. Une cascade se produit donc, car les deux gamma sont émis à 0,713 picoseconde (10⁻¹² s) d'intervalle en moyenne.

Dans le cas d'une irradiation par les rayons gamma de 35 Bremstrahlung d'un accélérateur linéaire de particules, par exemple d'électrons, l'énergie des gamma doit à nouveau

10

15

20

être supérieure au seuil d'excitation de l'élément choisi.

Par exemple, un accélérateur linéaire compact peut émettre un rayonnement gamma très focalisé avec un spectre d'énergie gamma de 0 à 6 MeV. Ce spectre est reproduit sur la figure 3. L'énergie de tous les électrons avant de rencontrer la cible de tungstène est de 6 MeV. En conséquence, chaque électron émet en moyenne quatre gamma de 1,5 MeV (1500 keV) comme le montre la figure 3 dans une très rapide succession assimilable à une cascade. La cascade de gamma obtenue avec l'accélérateur linéaire compact est, comme le montre l'expérience, plus efficace pour modifier la demi-vie que la source de cobalt 60.

Selon un mode particulier de l'invention, les échantillons à irradier sont placés sur un plateau (3) qui présente les échantillons (5) en succession devant un piston (7) qui les introduit en face d'une source radioactive (1) par l'orifice (4) comme le montre la figure 4. La source est placée dans un épais blindage de plomb et d'acier (2). Un axe (6) connecte le plateau à un moteur (10) commandé par une minuterie (11). Le temps d'irradiation est réglé pour chaque échantillon à l'aide d'une minuterie (9) qui actionne une vanne pneumatique (8) pour obtenir la réponse optimale d'activation.

Dans le cas, par exemple, de l'indium 115, une 25 irradiation de 20 heures avec une source de 111000 GBq (3000 Ci) de cobalt 60 produit l'isomère d'indium avec une demi-vie initiale de 242 minutes au lieu de 268 qui est la demi-vie de l'isomère normal, soit une diminution de 10%. Cette diminution peut être modifiée en variant le temps d'irradiation. Contrairement à l'isomère normal, à partir 30 de 1500 minutes de temps écoulé, la demi-vie dépasse la demi-vie normale soit 268 minutes pour atteindre 360 minutes après 3000 minutes écoulées. L'échantillon reste donc légèrement radioactif très longtemps. La figure 5 35 montre schématiquement l'évolution de la demi-vie pour un échantillon d'indium irradié (In 115^m) dans les conditions

précédentes.

10

35

Selon un autre mode de réalisation de l'invention, schématisé sur la figure 6, les échantillons (14) sont placés sur un plateau tournant (13). Ce plateau est supporté par un axe (15) et connecté à un moteur (16), luimême commandé par une minuterie (17). Les échantillons sont présentés en séquence devant le faisceau de rayons X d'un accélérateur linéaire compact (12) par exemple. Un « fantôme » (18) rempli d'eau arrête les rayons gamma non absorbés. En général les accélérateurs ne peuvent pas fonctionner en permanence. Un certain nombre d'unités de temps d'irradiation, par exemple de 5 minutes, est appliqué à chaque échantillon selon la demi-vie initiale désirée à l'aide d'une minuterie (19).

15 L'accélérateur émet un rayonnement focalisé, contrairement à la source de cobalt 60. De plus, dans l'exemple précédent, jusqu'à quatre gamma avec une énergie suffisante pour activer des noyaux comme les noyaux d'indium 115 sont produit en cascade. Ce rayonnement est 20 donc plus efficace et un court temps d'irradiation est qénéralement suffisant. La figure 7 représente l'évolution schématique de la demi-vie d'un échantillon d'indium 115 irradié à l'aide d'un accélérateur linéaire compact pendant 20 minutes. La demi-vie initiale est de 130 minutes 25 comparée à 268 minutes pour In 115^m normal, soit une diminution de 50%. A nouveau la demi-vie normale est atteinte après 1500 minutes écoulées et croît ensuite à 400 minutes quand le temps atteint 3000 minutes écoulées.

Les appareillages décrits précédemment sont des exemples de réalisation. D'autres moyens pour présenter les échantillons à l'irradiation peuvent être employés sans sortir du cadre de l'invention.

Les échantillons à irradier sont des solides en feuille ou en poudre, des liquides ou des gaz (cas du Xénon par exemple) qui contiennent une proportion d'un ou de plusieurs isotopes du tableau 1. Les échantillons peuvent

être aussi des alliages, des mélanges ou des composés chimiques incorporant une proportion d'un ou de plusieurs isotopes du tableau 1. Les échantillons peuvent également être transformés physiquement ou chimiquement après irradiation. Par exemple un échantillon sous forme de poudre ou de gaz peut être incorporé dans des molécules porteuses injectables.

Les mesures de demi-vie peuvent être effectuées avec les instruments classiques de l'homme de l'art. Les spectroscopes gamma utilisés présentement contiennent des milliers de canaux pour mesurer simultanément la réponse de centaines d'isotopes radioactifs ou excités.

Un instrument courant est le détecteur à cristaux de germanium fonctionnant à basse température. Afin de minimiser les effets des rayons cosmiques, du radon et des 15 parasites ambiants, les échantillons sont placés dans un containeur avec des parois de cuivre, plomb et acier. Un analyseur multi-canal se cale sur la ou les radiations caractéristiques du ou des isomères choisis. Par exemple, dans le cas de l'indium 115^{m} , les gamma dans la raie $336~{\rm keV}$ 20 sont comptés. Dans le cas de Hafnium 179, de 25 jours de demi-vie, de nombreuses raies sont détectables dont les principales sont 453, 409, 362, 315, 268 et 122 keV. Ces raies sont émises en cascade à des picosecondes d'intervalle et sont facilement détectées par les 25 spectrographes à cristaux de germanium. Il est également possible que les progrès de la technique permettront de mesurer la radiation de 336 keV sans un containeur spécial.

REVENDICATIONS

- 1) Procédé et appareillage pour modifier la probabilité de désexcitation, donc la demi-vie, des nucléides isomères, caractérisés par l'irradiation d'un échantillon contenant un isotope ayant un état métastable par une source de rayons gamma émis en cascade, soit par une source radioactive, soit par un générateur de rayons gamma provenant du Bremstrahlung de particules accélérées, avec une énergie suffisante pour exciter ledit élément à son état métastable, et un temps suffisant pour obtenir la demi-vie initiale requise.
 - 2) Procédé et appareillage selon la revendication l caractérisés par l'utilisation d'un échantillon contenant une pluralité d'isotopes ayant un état métastable d'une demi-vie de 1 seconde à 50 ans.
- 3) Procédé et appareillage selon la revendication 2 caractérisés par l'utilisation de rayons gamma émis en cascade et d'énergie supérieure au seuil d'excitation des isotopes utilisés ayant un état métastable.
- 4) Procédé et appareillage selon la revendication 2 caractérisés par l'utilisation d'échantillons contenant plusieurs isotopes dont la réponse gamma de chacun d'eux est mesurée simultanément.
- 5) Procédé et appareillage selon la revendication 2 caractérisés par l'utilisation d'échantillons contenant 25 plusieurs isotopes dont la réponse gamma est composée d'une pluralité de raies mesurées simultanément.
 - 6) Procédé et appareillage selon la revendication 2 caractérisés par l'utilisation d'échantillons sous différentes formes physique.
- 30 7) Procédé et appareillage selon la revendication 2

REVENDICATIONS

- 1) Procédé pour modifier la probabilité de désexcitation, donc la demi-vie, des nucléides isomères, dans lequel:
- on prépare un échantillon contenant au moins un nucléide isomère ayant un état métastable par irradiation au moyen soit d'une source de rayons gamma émis en cascade, soit d'un générateur de rayons gamma provenant du Bremstrahlung de particules accélérées, avec une énergie supérieure au seuil d'excitation dudit nucléide isomère pour exciter ledit nucléide isomère à son état métastable,

caractérisé:

15

- en ce que la demi-vie initiale de chaque nucléide isomère excité de l'échantillon préparé précédemment est inférieure à la demi-vie théorique dudit nucléide, et en ce que ces demi-vies initiales varient avec le temps et la puissance de la source d'irradiation,
- en ce que l'on utilise le rayonnement gamma de demivie instantanée variable d'au moins un nucléide isomère excité, au cours de sa désexcitation
 naturelle, et en ce que la valeur de la demi-vie varie de la valeur de la demi-vie initiale à la valeur de la demi-vie théorique dudit nucléide, puis augmente au delà de cette valeur de ladite demi-vie théorique.
- 2) Procédé selon la revendication 1 caractérisé en ce que 1'on utilise des échantillons contenant au moins un nucléide isomère ayant un état métastable, par exemple: Niobium (93Nb41m), Cadmium (111Cd48m), Cadmium (113Cd48m), Césium (135Ce55m), Indium (115In49m), Etain (117Sn50m), Etain (119Sn50m), Tellure (125Te52m), Xénon (129Xe54m), Xénon (131Xe54m), Hafnium (178Hf72m), Hafnium (179Hf72m),

caractérisés par l'utilisation d'échantillons sous différentes formes chimiques.

- 8) Procédé et appareillage selon la revendication 2 caractérisés par l'utilisation d'un échantillon sous la forme d'une solution.
- 9) Procédé et appareillage selon la revendication 2 caractérisés par l'utilisation d'un échantillon ayant subi une transformation physique après irradiation.
- 10) Procédé et appareillage selon la revendication 2 caractérisés par l'utilisation d'un échantillon ayant subi une transformation chimique après irradiation.

Iridium (193Ir77m), Platine (195Pt78m).

- 3) Procédé selon l'une des revendications 1 ou 2 caractérisé en ce que l'on utilise des échantillons contenant plusieurs nucléides isomères excités dont la réponse gamma de chacun d'eux est mesurée simultanément.
- 4) Procédé selon l'une quelconque des revendications 1, 2 ou 3 caractérisé en ce que l'on utilise des échantillons contenant au moins un nucléide isomère excité dont la réponse gamma est composée d'une pluralité de raies
- 10 mesurées simultanément.

25

- 5) Procédé selon l'une quelconque des revendications 1, 2, 3 ou 4 caractérisé en ce que la valeur initiale mesurée de la demi-vie initiale d'au moins un nucléide isomère excité est comprise entre 10% et 100% de la valeur théorique.
- 15 6) Procédé selon l'une quelconque des revendications 1, 2, 3, 4 ou 5 caractérisé en ce que l'on utilise des échantillons sous différentes formes physiques ou sous différentes formes chimiques.
- 7) Procédé selon l'une quelconque des revendications 1, 2, 2, 3, 4, 5 ou 6 caractérisés en ce que l'on utilise un échantillon sous la forme d'une solution.
 - 8) Procédé selon l'une quelconque des revendications 1, 2, 3, 4, 5, 6 ou 7 caractérisé en ce que l'on utilise un échantillon ayant subi une transformation physique ou une transformation chimique après irradiation.
 - 9) Dispositif de mise en œuvre du procédé selon l'une quelconque des revendications 1 à 8 caractérisé en ce qu'il comprend :
- un appareillage d'excitation irradiant un échantillon 30 contenant au moins un nucléide isomère ayant un état métastable au moyen soit d'une source de rayons gamma émis en cascade, soit d'un générateur de rayons gamma provenant du Bremstrahlung de particules accélérées,

10

avec une énergie supérieure au seuil d'excitation dudit nucléide isomère pour l'exciter à son état métastable,

- un appareillage contrôlant la durée d'irradiation de chaque échantillon en fonction de la demi-vie initiale requise.
 - 10) Utilisation du procédé selon l'une quelconque des revendications 1 à 8 pour fournir une faible dose de rayonnement pendant longtemps à partir d'une forte dose initiale de rayonnement.

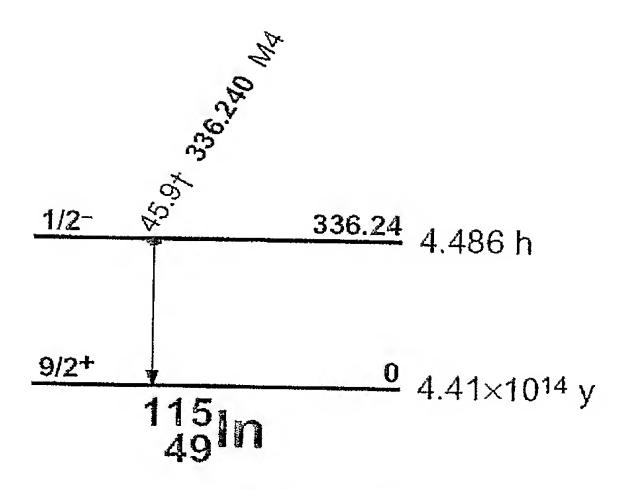


FIG. 1

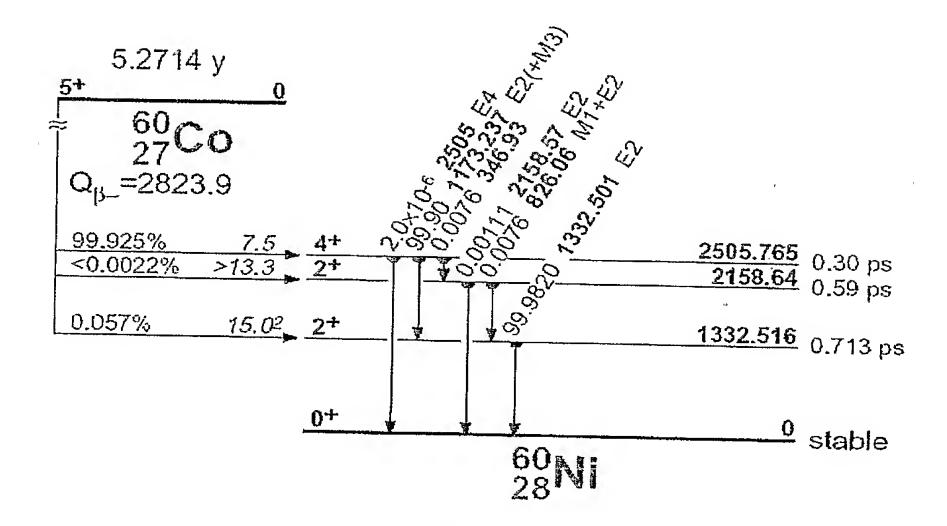


FIG.2

2/4

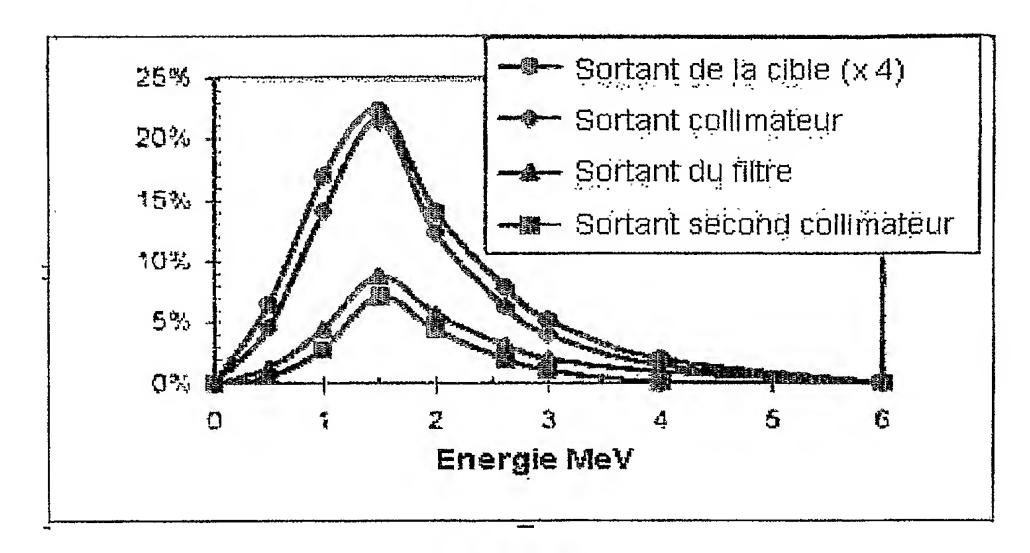


FIG.3

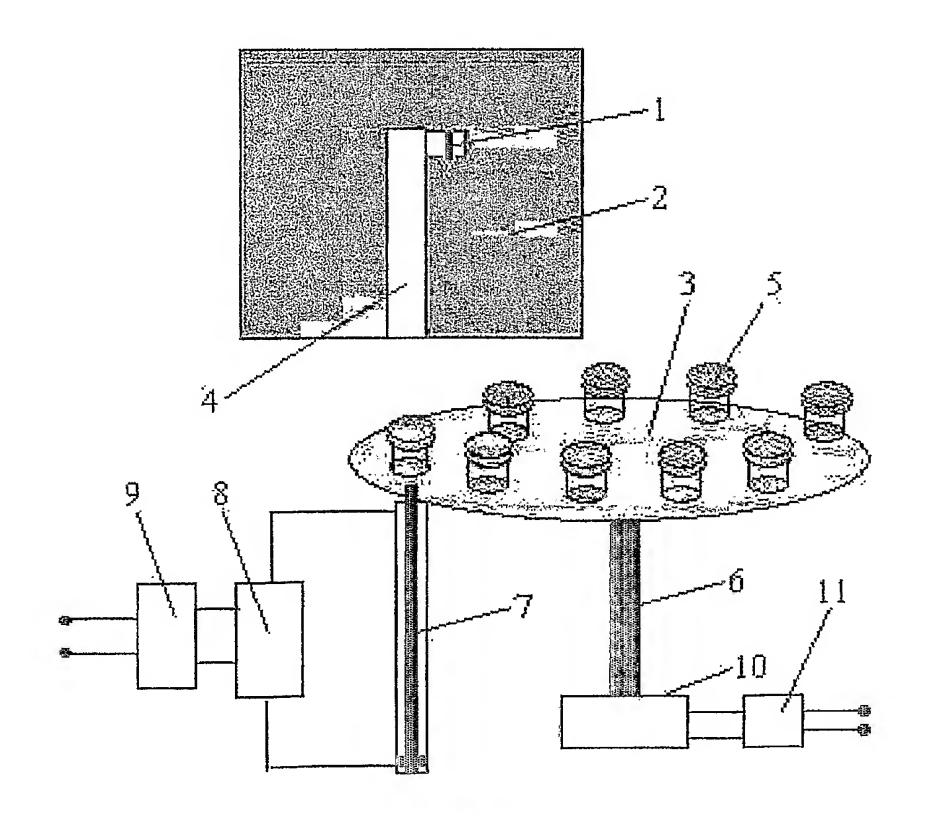


FIG.4

3/4

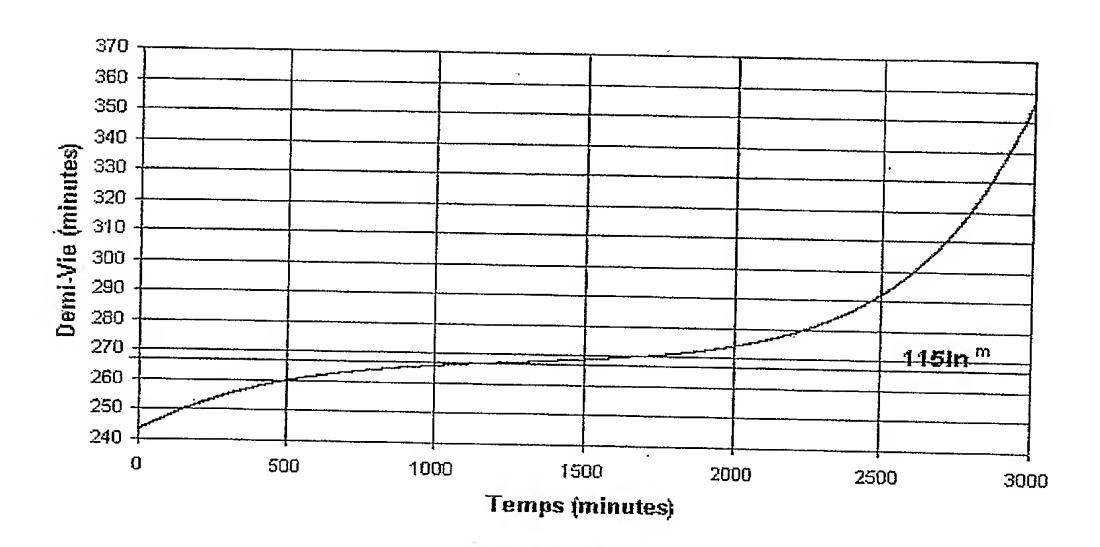


FIG.5

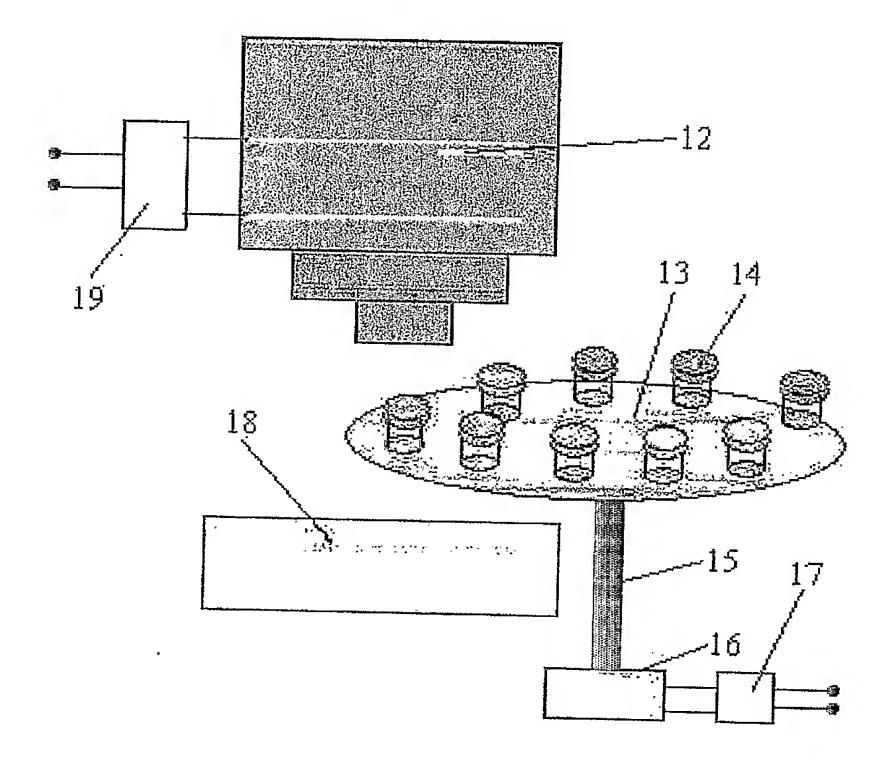


FIG.6

4/4

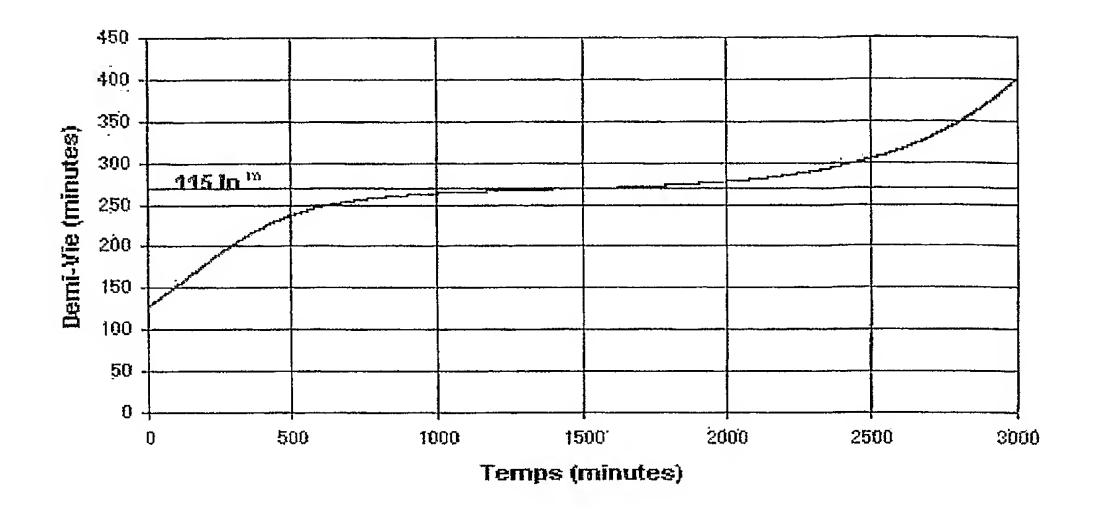


FIG.7

	T			
Nucléide	Symbole	Abondance %	Demi-vie	Gamma keV
Niobium	93Nb41	100	16.3 a	31.8
Cadmium	111Cd48	12.8	48.54 m	396.2
Cadmium	113Cd48	12.2	14.1 a	263.5
Césium	135Ce	_	53 m	846/786
Indium	115In49	95.7	4.48 h	336.2
Tin	117Sn50	7.7	13.6 a	314.6
Tin	119Sn50	8.6	293 j	60.5
Tellure	125Te52	7.1	57.4 j	144.8
Xénon	129Xe54	26.5	8.8 j	238.1
Xénon	131Xe54	21.2	11.8 j	163.9
Hafnium	178Hf72	27.3	31 a	574//93
Hafnium	179Hf72	13.6	25 j	453//122
lridium	193lr77	62.7	10.5 j	80.2
Platinum	195Pt78	33.8	4 j	259.3

m: minutes, h: heures, j: jours, a: années.

TABL.1

